#### RÉPUBLIQUE FRANÇAISE

### INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE

No de publication :

IA n'utiliser que pour les commandes de reproduction).

2 290 431

**PARIS** 

A1

# DEMANDE DE BREVET D'INVENTION

<b>5</b>	Bis-sulfamides dérivés de la benzyl-5 pyrimidine.	
<b>61</b>	Classification internationale (Int. Cl.²).	C 07 D 239/44; A 61 K 31/505.
ළ මෙමම	Date de dépôt Priorité revendiquée :	6 novembre 1974, à 14 h 3 mn.
<b>①</b>	Date de la mise à la disposition du public de la demande	B.O.P.1. — «Listes» n. 23 du 4-6-1976.
<b>0</b>	Déposant : ARIES Robert, 69, rue de la Faisanderie, 75116 Paris.	
<b>@</b>	Invention de : Robert Aries.	
· <b>3</b>	Titulaire : Idem 🕥	
. @	Mandataire :	

Vente des fascicules à l'IMPRIMERIE NATIONALE, 27, rue de la Convention - 75732 PARIS CEDEX 15

La présente invention se rapporte à des neuveaux sulfamides dérivés de la benzylpyrimidine et caractérisés en ce qu'il comportent deux restes sulfamilamido.

On connaît diverses sulfaryrimidines utiles contre les infestations paraxitaires, comme, par exemple, la sulfadiazine, dans laquelle le cycle pyrimidinique n'est pas substitué autrement que par le reste sulfanilamido, la sulfamérazine qui porte un reste méthyle, la sulfamidine et la sulfisamidine qui portent deux restes méthyle, le sulfalène qui porte un reste méthoxy, la sulfadiméthoxine et la sulfadomine qui portent deux restes méthoxy et la sulfabromométhazine qui porte un atome de brome et deux restes méthyle. On a décrit aus si, dans le brevet français n° 1514738 de J.R. GEIGY S.A., des sulfapyrimidines portant un à trois substituants divers.

Il n'a jamais été cité, à la connaissance de la Demanderèsse, de dérivé de la benzylpyrimidine portant deux restes sulfanilamide.

Les diamino-2,4 benzyl-5 pyrimidines possèdent des renarquables propriétés antibactériennes et antimalariennes qui ont été décrites dans de nombreux brevets (brevets français n° 1030062, 1096394, 1242834, 1266428, 1292920, 1518635 et 1536204 de WELCOME FOUNDATION Ltd; brevet français n° 1459417 de HOFFMANN LA ROCHE & Cie). L'un de ces composés est connu sous le nom de Triméthoprim et des propriétés anti infectieuses ont fait l'objet de nombreuses publications (J. Clin. Fharmacol., 1967; 7,336; Proc. Int. Congr. Biochem., Moscou, 1961, 9, 223; J. Amer. Med. Ass., 1968, 203, 476; J. Infect. Dis., 1973, 128, 8-433 et S-478); une des principales caractéristiques de cd composé et dd ses analogues est son pouvoir de potentialisation des sulfamides (brevet britannique n° 1347472 de WELCOME FOUNDATION Ltd; J. Amer. Med. Ass., 1968, 203, 476; Klin. Pharmakol. pharmakother., Zweite, Ueberarbeitete Elweiterte Auflage, Kuemmerle Ed, Munich, 1973, p. 816).

Deux analogues du trimétoprim sont connus sous les noms de : Diavéridine et Ormétoprim.

Il a maintenant été trouvé par la Demanderesse que certains dérivés bis-sulfamidés de ces benzyl-5 pyrimidines présentaient souvent des propriétés anti-infectieuses supérieures à celles des diamines correspondantes et à celles de leurs mélanges avec les sulfamides connus.

L'invention vies donc les sulfanilamides définis par la

.35

Cornule I

10 dans laquelle R représente une à quatre substitutions facultatives choisies permi les restes alcoyles légers, alcoxy légers et nitro et les atomes halogènes; Y représente un atome d'hydrogène ou un reste acétyle.

L'invention vise aussi un procédé de fabrication desdits sulfa-15 nilamidos suivant lequel on fait agir un halogénure d'acétamido-4 benzène-sulfonyle de formule II

$$CH_{\overline{0}} - CO - NH - CO_2 - Z$$

20

dans laquelle Z représente un atome de chlore ou de brome, sur une diamino-2,4 benzyl-5 pyrimidine de formule III

30 dans laquelle R est comme il est dit pour la formule I. Dans un deuxième temps, on peut remplacer le réste acétyle par un atome d'hydrogène par l'action d'un agent d'hydrolyse.

La première phase du procédé, qui conduit à des composés de formule I dans laquelle Y est un reste acétyle, est préférablement 55 conduite en présence d'un agent accepteur d'acide tel qu'une base azotée tertiaire ou un hydroxyde ou carbonate alcalin ou acalinoterreux. On opère, préférablement dans un liquide inerte envers les réactifs en présence comme, par exemple, un hydrocarbure, un hydrocarbure helogéné, un êther-oxyde, un hétérocycle oxygéné, une 40 cétone, une base azotée tertiaire, un sulfoxyde ou un N.N-dial-

coylcarboxamide.

25

Pour l'hydrolyse, deuxième phase de l'opération, on utilise un acide minéral fort, en solution aqueuse ou alcoolique, corre, par exemple; l'acide chlorhydrique, l'acide bromhydrique, l'acide 5 sulfurique et l'acide phosphorique. On peut aussi réaliser l'hydrolyse par une base alcaline forte, telle que la coude ou la potasse, en neutralisant ensuite celle-ci par addition d'un acide.

Quelques exemples de préparation sont connés ci-après dans l'unique but d'illustrer l'invention et sans qu'il en résulte de 10 limitation.

### Exemple 1

## Bis (N-acétylsulfanilamido)-2,4 (triméthoxy-3,4,5 benzyl)-5 pyri-midine

Dans 5 litres de chlorure de méthylène anhydre, on introduit
15 144,5 grammes (0,5 mole) de diamino-2,4 (triméthoxy-3,4,5 benzyl)
-5 pyrimidine et 101 grammes (1 mole) de triéthylamine; on ajoute
234 grammes (1 mole) de chlorure d'acétamido-4 benzène-sulfonyle
et abandonne, en agitant à la température ambiente, jusqu'au lendemain. On porte alors au reflux qu'on maintient pendant quatre
20 heures puis on élimine le chlorure de méthylène dans un évaporateur
rotatif en terminant sous pression réduite. On lave le résidu
plusieurs fois à l'eau froide pour éliminer le chlorhydrate de
triéthylamine puis sèche dans une étuve ventilée. On peut recristalliser dans l'éthanol aqueux.

### Exemple 2

### Bis (sulfanilamido-2,4 (triméthoxy-3,4,5 benzyl)-5 pyrimidine

A 2 litres d'éthanol absolu, on ajoute 400 millilitres d'acide chlorhydrique concentré et 100 grammes de bis (N-acétylsulfanilamido)-2,4 (triméthoxy-3,4,5 benzyl)-5 pyrimidine. On porte au 30 reflux pendant 3 heures, refroidit et neutralise par addition d'ammoniaque. On distille environ 2 litres et laisse refroidir. On sépare le composé formé par filtration; on lave à l'eau froide et sèche dans une étute ventilée. On peut recristalliær dans l'éthanol aqueux.

En opérant successivement comme dans les exemples 1 et 2 et en utilisant une autre diamino-2,4 benzylpyrimidine de formule III, on peut, notamment, obtenir les composés suivants:

Bis (sulfanilamido)-2,4 benzyl-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (chloro-4 benzyl)-5 pyrimidine

40 Bis (sulfanilamido)-2,4 (fluoro-4 benzyl)-5 pyrimidine

```
Bir (swlfenilarido)-2,4 (bromo-4 benzyl)-5 pyrimidine
    Bis (sulfonilamido)-2,4 (nitro-4 benzyl)-5 pyrididine
    Bic (wulfanilamido)-2,4 (methyl-4 benzyl)-5 pyrimidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (éthyl-4 benzyl)è5 pyrimidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (butyl-4 benzyl)-5pyrimidine
    Bis (sulfenilamido)-2,4 (méthoxy-4 benzyl)-5 pyrimidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (éthoxy-4 benzyl)-5 pyrinidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (isopropoxy-4 benzyl)-5 pyrimidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (propoxy-4 benzyl)-5 pyrimidine
10 Bis (sulfanilamido)-2,4(butoxy-4 benzyl)-5 pyrimidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (diméthoxy-3,4 benzyl)-5 pyrimidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (diméthoxy-3,4 bromo-5 benzyl)-5 pyrimi-
    Bis (sulfanilamido)-244 (diméthoxy-4,5 méthyl-2 benzyl)-5 pyrimi-
15 dine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (triméthoxy-3,4,6 benzyl)-5 pyrimidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (triméthoxy-2,4,5 benzyl)-5 pyrimidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (triméthoxy-2,3,4 benzyl)-5 pyrimidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (tétraméthoxy-2,3,4,6 benzyl)-5 pyrimidine
20 Eis (sulfanilamido)-2,4 (tétraméthoxy-2,3,4,5 benzyl)-5 pyrimidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (diméthyl-2,5 méthoxy-4 benzyl)-5 pyrimi-
    dine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (diméthoxy-4,5 éthyl-2 benzyl)-5 pyrimidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (diméthoxy-4,5 bromo-2 benzyl)-5 pyrimidine
25 Bis (sulfanilamido)-2,4 (chloro-5 diméthyl-4,6 méthoxy-2 benzyl)-5
    pyrimidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (trichloro-2,4,5 benzyl)-5 pyrimidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (triméthyl-2,4,5 henzyl)-5 pyrimidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (chloro-5 méthoxy-2 benzyl)-5 pyrimidine
30 Bis (sulfanilamido)-2,4 (éthoxy-3 méthoxy-4 benzyl)-5 pyrimidine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (éthoxy-3 méthoxy-4 bromo-5 benzyl)-5
    pyrimidine
    Bis (sulfanilemido)-2,4 (diméthoxy-3,5 éthoxy-4 benzyl)-5 pyrimi-
35 Bis (sulfanilamido)-2,4 (diméthoxy-3,5 propoxy-4 benzyl)-5 pyrimi-
    dine
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (diméthoxy-3,5 putoxy-4 benzyl)-5 pyrimi-
    di.ne
    Bis (sulfanilamido)-2,4 (éthoxy-4 méthoxy-3 benzyl)-5 pyrimidine
 40 Bis (sulfanilamido)-2,4 (sec.butoxy-4 méthoxy-3 benzyl)-5
```

pyrimidine
Bis (sulfanilamido)-2,4 (bromo-6 butoxy-4 méthoxy-3 benzyl)-5
pyrimidine

### REVENDICATIONS

1. Produits industriels constitués par les composés définis par la formule I

dans laquelle R représente une à quatre substitutions facultatives choisies parmi les restes alcoyles légers, alcoyy légers et nitro et les atomes halogènes; Y représente un atome d'hydrogène ou un 15 reste acétyle.

2. Produit industriel conforme à la revendication l constitué par la Bis (N-acétylsulfanilamido)-2,4 (triméthoxy-3,4,5 benzyl)-5 pyrimidine.

4. Produits industriels conformes à la revendication 1 constitués

20 par les composés suivants :

Bis (sulfanilamido)-2,4 benzyl-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (chloro-4 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (fluoro-4 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (bromo-4 benzyl)-5 pyrimidine

25 Bis (sulfanilamido)-2,4 (nitro-4 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (méthyl-4 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (éthyl-4 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (butyl-4 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-24(méthoxy-4 benzyl)-5 pyrimiáine

30 Bis (sulfanilamido)-2,4 (éthoxy-4 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (isopropory-4 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (propoxy-4 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (butoxy-4 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (diméthoxy-3,4 benzyl) 5 pyrimidine

35 Bis (sulfanilamido)-2,4 (diméthoxy-3,4 bromo-5 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (diméthoxy-3,4 méthyl-2 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (triméthoxy-3,4,6 benzyl)-5 pyrimidine

40 Bis (sulfanilamido)-2,4 (triréthoxy-2,4,5 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (triméthoxy-2,3,4 benzyl)-5 pyrimidine Bis (sulfanilamido)-2,4 (tétraméthoxy-2,3,4,6 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (tétraméthoxy-2,3,4,5 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (diméthyl-2,5 méthoxy-4 benzyl)-5 pyrimi-

5 dine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (diméthoxy-4,5 éthyl-2 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (diméthoxy-4,5 bromo-2 benzyl)-5 pyrimi-

10 Bis (sulfanilamido)-2,4 (chloro-5 diméthyl-4,6 méthoxy-2 benzyl)-5 pyrimidine ·

Bis (sulfanilamido)-2,4 (trichloro-2,4,5 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (triméthyl-2,5,5 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (chloro-5 méthoxy-2 benzyl)-5 pyrimidine

15 Bis (sulfanilamido)-2,4 (éthoxy-3 méthoxy-4 benzyl)-5 pyrimidine Bis (sulfanilamido)-2,4 (éthoxy-3 méthoxy-4 bfomo-5 benzyl)-5 pyrimidine - -

Bis (sulfanilamido)-2,4 (diméthoxy-3,5 éthoxy-4 benzyl)e5 pyrimidine

20 Bis (sulfamilamide)-2,4 (diméthoxy-3,5 propoxy-4 benzyl)-5 pyriridine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (diméthoxy-3,5 butoxy-4 benzyl)-5 pyri-

Bis (sulfanilamido)-2,4 (éthoxy-4 méthoxy-3 benzyl)-5 pyrimidine

25 Bis (sulfanilamido)-2,4 (sec.butoxy-4 méthoxy-3 benzyl)-5 pyrimidine

Bis (sulfanilamido)-2,4 (bromo-6 butoxy-4 méthoxy-3 benzyl)-5 pyrimidine

5. Procédé de fabrication des composés conformes à la revendica-30 tion 1 consistant à faire agir un halogénure d'acétamido-4 benzène-sulfonyle de formule II

(II) 
$$CH_{\overline{5}}$$
—  $CO$ —  $NH$ —  $SO_2$ —  $Z$ 

35

dans laquelle Z représente un atome de chlore ou de brome, sur une diamino-2,4 benzyl-5 pyrimidine de formule III

5

dans laquelle R est comme il est dit pour la formule I. Dans un deuxième temps, on peut remplacer le reste acétyle per un atome 10 d'nydrogène par l'action d'un agent d'hydrolyse.

- 6. Procédé conforme à la revendication 5 caractérisé en ce qu'il est ajouté un accepteur à acide dans le milieu réactionnel au cours de la première phase.
- 7. Procédé conforme à la revendication 6 caractérisé en ce que
- 15 l'accepteur d'acide est choisi parmi les bases azotées tertiaires et les hydroxydes et carbonates alcalins et alcalinoterreux.
  - 8. Procédé conforme à la revendication 7 caractérisé en ce que l'accepteur d'acide est la triéthylamine.
- 9. Procédé conforme à la revendication 5 caractérisé en ce que 20 l'agent d'hydrolyse est un acide minéral fort, celui-ci étant ensuite neutralisé.
  - 10. Procédé conforme à la revendication 5 caractérisé en ce que l'agent d'hydrolyse est une base alcaline forte, celle-ci étant ensuiye neutralisée.

25